

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



محمد نعمان

الملف مراجعة نهائية للاختبار القصير الأول

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الكويتية](#) ← [الصف الحادي عشر العلمي](#) ← [فيزياء](#) ← [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي



روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة فيزياء في الفصل الثاني

مراجعات نهائية	1
المعلق في الفيزياء	2
الموضوعات التي تم تعليقها في الفترة الثانية	3
دفتر متابعة الطالب	4
ورقة تقويمية	5

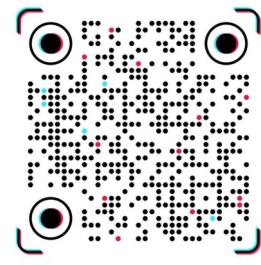
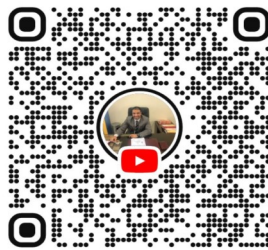


موسوعة الهيثم في الفيزياء-اعداد /هيثم الليثي



مراجعة قصير اول فيزياء الصف الحادي عشر علمي
الفصل الدراسي الثاني

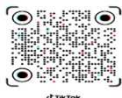
ت/٩٩٨٩٦٥٤١

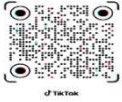


TikTok

الكتب المصطلحات العلمية الثالثة والتي فيها المبارات الآتية:-

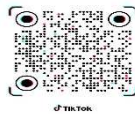
1	الكمية الفيزيائية التي يمكن من خلالها تحديد مدى سخونة جسم ما أو برودته عند مقارنته بمقياس معياري.	درجة الحرارة
2	الدرجة التي ينعدم عندها نظريا الطاقة الحركية لجزيئات المادة.	الصفير المطلق /هيثم الليثي
3	التدرج الحراري الذي اعتبر درجة انصهار الجليد تحت الضغط العياري هي الصفير و درجة غليان الماء تحت الضغط العياري هي 100 و تقسم المسافة بينهما إلى 100 قسم متساوي.	التدرج السيليزي
4	التدرج الحراري الذي اعتبر درجة الحرارة التي تنعدم عندها الطاقة الداخلية للمائة هي (0K).	التدرج المطلق
5	سريان الطاقة من جسم له درجة حرارة مرتفعة إلى آخر له درجة حرارة أقل	الحرارة
6	حالة يكون فيها متوسط سرعة كل جزيء هو نفسه في الأجسام المتلامسة.	الاتزان الحراري
7	مجموعة الطاقات التي تشمل الطاقة الحركية الدورانية و الطاقة الناتجة عن الحركة الداخلية للذرات المكونة للجزيء و طاقة وضع الجزيئات الناتجة عن قوى التجاذب المتبادلة بينها.	الطاقة الداخلية للمادة /هيثم الليثي
8	كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة جرام واحد من الماء درجة واحدة سيليزية.	السعر
9	كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة كيلوجرام واحد من الماء درجة واحدة سيليزية.	الكيلو سعر
10	كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة كيلوجرام واحد من مادة ما درجة حرارية واحدة على تدرج سيلسيوس	السعة الحرارية النوعية
11	كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة مادة كتلتها m درجة واحدة على تدرج سيلسيوس	السعة الحرارية
12	جهاز يعزل الداخل عن المحيط و يسمح بتبادل الحرارة و انتقالها بين مادتين أو أكثر داخله دون أي تأثير من المحيط، أي أنه يشكل نظام معزول.	المسعر الحراري
13	التغير في وحدة الأطوال لجسم عندما تتغير درجة حرارته درجة واحدة مئوية.	معامل التمدد الطولي





هل لما يأتي تملياً وقيماً

- 1- يجب أن يكون حجم الترمومتر أصغر بكثير من حجم المادة التي يقاس درجة حرارتها؟
ج: لكي لا يمتص الترمومتر حرارة من المادة المراد قياس درجة حرارتها مما يسبب تغير في درجة حرارتها.
- 2- عندما يتحرك النمل الصحراوي فإنه يتحرك على أربع قوائم و يبقى قائمين مرتفعين؟
ج: لتخفيض مساحة تلامسها مع الرمال فلا ترتفع درجة حرارتها كثيراً.
الهيثم الليثي
- 3- عند إلقاء مسمار ساخن في حوض سباحة به ماء بارد فإن الحرارة تنتقل من المسمار إلى الماء بالحوض؟
ج: لأن متوسط طاقة حركة جزيئات المسمار أكبر من متوسط طاقة حركة جزيئات الماء.
- 4- عن الإصابة بحرق خارجي طفيف ينصح بوضع قطعة من الثلج عليه أو وضعه تحت ماء بارد؟
ج: لكي تنتقل الحرارة من الحرق إلى قطعة الثلج مما يخفف الشعور بالحرق.
- 5- أيا كان حجم الترمومتر المستخدم في قياس درجة حرارة مياه البحر أو الهواء الجوي فإن قراءته تكون دقيقة؟
ج: لأن حجم ماء البحر أكبر بكثير من حجم الترمومتر مما يجعل القراءة دقيقة.
- 6- السعة الحرارية النوعية للمادة كمية ثابتة (تميز نوع المادة) بينما السعة الحرارية متغيرة؟
ج: لأن السعة الحرارية النوعية تتوقف على نوع المادة فقط بينما السعة الحرارية تتوقف على نوع المادة و الكتلة.
- 7- يحتاج جرام الحديد إلى حرارة أقل بكثير من لماء لرفع درجة حرارته بنفس المقدار
الهيثم الليثي
ج: لأن السعة الحرارية النوعية للماء أكبر من السعة الحرارية النوعية للحديد , كما أن جزء من الحرارة في الماء تستخدم في استطالة الروابط.
- 8- كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة كرة من الحديد تختلف عن كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة كرة أخرى من النحاس لها نفس الكتلة؟
ج: بسبب اختلاف السعة الحرارية النوعية نتيجة اختلاف نوع المادة.
- 9- تستطيع إزالة غطاء الألومنيوم عن صينية الطعام و لكن لا تستطيع لمس الطعام الموجود فيها؟
ج: لأن الطعام يخزن طاقة حرارية أكثر من الغطاء نتيجة اختلاف السعة الحرارية النوعية.
الهيثم الليثي
- 10- يمكن تناول بعض الأطعمة (البطاطا) فور طهوها، و لكن بعض الأطعمة (البصل) لا يمكن أكلها فوراً؟



موسوعة الهيثم في الفيزياء - المراجعة النهائية للصف الحادي عشر - قصير اول - فصل دراسي ثاني
ج: لأن البطاطا تختزن حرارة أكثر من البصل بسبب اختلاف السعة الحرارية النوعية.

11- السعة الحرارية النوعية للماء أكبر بكثير من السعة الحرارية النوعية للحديد؟

ج: لأن جزء كبير من الطاقة الحرارية تستخدم في الماء في استطالة الجزيئات و في الحركة الدورانية للجزيئات ،
أما في الحديد تستخدم في زيادة طاقة حركة الجزيئات.

الهيثم الليثي

12- تعتبر السعة الحرارية النوعية للمادة قصور ذاتي حراري؟

ج: لأنها تعبر عن مقاومة الجسم للتغير في درجة حرارته.

13- للماء القدرة على اختزان الحرارة والحفاظ عليها لوقت طويل؟

ج: لأن لها أكبر سعة حرارية نوعية و بالتالي تحتاج إلى حرارة أكبر لترتفع درجة حرارتها.

14- عند التسخين أو التبريد فإن درجة حرارة الماء تتغير ببطء (يسخن ببطء ويبرد ببطء)؟

ج: لأنها لها أكبر سعة حرارية نوعية وبالتالي تحتاج إلى حرارة أكبر لترتفع و تنخفض درجة حرارتها.

15- الماء سائل مثالي للتبريد (يستخدم في المحركات)؟

ج: لأن لها أكبر سعة حرارية نوعية وبالتالي تحتاج إلى حرارة أكبر لترتفع درجة حرارتها.

16- قديما كان أجدادنا يستخدمون زجاجات الماء الدافئ لتدفئة الأقدام أثناء فصل الشتاء؟

ج: لأن لها أكبر سعة حرارية نوعية وبالتالي تنخفض درجة حرارتها ببطء و تحتفظ بالحرارة لوقت أطول.

17- درجة حرارة رمال الشاطئ أعلى بكثير من درجة حرارة الماء المجاور لها في نهار الصيف؟

ج: لأن السعة الحرارية النوعية للماء أكبر من السعة الحرارية النوعية للرمال لذلك يسخن الرمال أسرع من الماء.

18- تسخن رمال الشاطئ أسرع من مياه البحر صيفا خلال النهار؟

ج: لأن السعة الحرارية النوعية للماء أكبر من السعة الحرارية النوعية للرمال لذلك يسخن الرمال أسرع من الماء.

الهيثم الليثي

19- تتمتع الجزر والمدن المجاورة للبحر بجو معتدل ليلا و نهارا؟

ج: لأن السعة الحرارية النوعية للماء أكبر من السعة الحرارية النوعية للرمال حيث تسخن الرمال أسرع من الماء نهارا
وليلا تبرد الرمال أسرع من الماء ..

20- تتمدد الكثير من الأجسام عند رفع درجة حرارتها و تنكمش عند خفض درجة حرارتها؟

ج: عند التسخين تزداد الطاقة الحركية للجزيئات و تتباعد عن بعضها البعض و تتمدد.

21- عند رصف الطرق السريعة أو إنشائها يجب أن تترك بين فواصل الإسفلت فواصل كل مسافة معينة؟

ج: لمراعات تمدد الأجسام بسبب ارتفاع درجة الحرارة في الصيف وانكماشها في فصل الشتاء.



موسوعة الهيتم في الفيزياء - المراجعة النهائية للصف الحادي عشر - قصير اول - فصل دراسي ثاني

22-يراعي أطباء الأسنان استخدام مواد لها مقدار تمدد الأسنان عند حشوها؟

ج: لكي يكون تمددها وانكماشها مساوي لتمدد و انكماش الأسنان فلا تسقط.

23-في محركات السيارة المصنوعة من الألومنيوم يكون قطرها أكبر من قطر المحركات المصنوعة من الحديد؟

ج: لكي تراعي التمدد والانكماش خلال فصول السنة المختلفة.

24-عند إنشاء الجسور الطويلة يثبت أحد طرفيها ويرتكز الطرف الآخر على ركائز حرة الحركة؟

ج: لكي تراعي التمدد و الانكماش خلال فصول السنة المختلفة لكي لا ينهار الجسر.

الهيتم الليثي

25-تترك مسافات بين قضبان السكك الحديدية عند تركيبها؟

ج: لكي تراعي التمدد والانكماش خلال فصول السنة المختلفة لكي لا تنثني وقت الصيف بسبب تمددها.

الهيتم الليثي

26-يفضل مد أسلاك الهواتف شتاء؟

ج: لكي تراعي التمدد والانكماش خلال فصول السنة المختلفة إلا تنقطع وقت الشتاء بسبب الانكماش.

27-عند تركيب الأسلاك الكهربائية صيفا يجب أن تترك الأسلاك مرتخية (غير مشدودة)؟

ج: لكي تراعي التمدد والانكماش خلال فصول السنة المختلفة إلا تنقطع وقت الشتاء بسبب الانكماش.

28-تنحني المزدوجة المعدنية (تتكون من الحديد و البرونز) تجاه الحديد عند التسخين؟

ج: لأن معامل التمدد الخطي للبرونز أكبر من الحديد و بالتالي يتمدد البرونز أكثر من الحديد.

29-تنحني المزدوجة المعدنية (تتكون من الحديد و البرونز) تجاه البرونز عند التبريد؟

ج: لأن معامل التمدد الخطي للبرونز أكبر من الحديد و بالتالي ينكمش البرونز أكثر من الحديد.

الهيتم الليثي

30-تستخدم المزدوجة الحرارية في صناعة الثرموستات (التحكم في تبريد الغرفة)؟

ج: لأنه عند درجة الحرارة المنخفضة تنحني في اتجاه البرونز و تغلق الدائرة للسخان وعند ارتفاع درجة

الحرارة تنحني ناحية الحديد فتفتح الدائرة و يتوقف السخان عن العمل.

31-بعض أنواع الزجاج مقاوم لتغيرات درجة الحرارة؟

الهيتم الليثي

ج: لأن له معامل طولي صغير.

32-يحدث تكسير في الزجاج عندما يسخن جزء منه أكثر من جزء آخر؟

ج: لأن الطرف الذي يسخن أكثر يتمدد أكثر و بالتالي يحدث التكسر.

33-مقدار تمدد المادة السائلة أكبر من مقدار تمدد المادة الصلبة؟

ج: لأن جزيئات السائل لها حرية تحرك أكبر من جزيئات المادة الصلبة.



اذكر العوامل التي يتوقف عليها كل مما يلي:

1	كمية الطاقة الحرارية المفقودة أو المكتسبة	1- الكتلة 2- نوع المادة 3- فرق درجات الحرارة
2	السعة الحرارية لجسم	1- الكتلة 2- نوع المادة
3	السعة الحرارية النوعية لجسم	1- نوع المادة 2- حالة المادة
4	معامل التمدد الطولي (α)	1- نوع المادة فقط
5	مقدار تغير طول جسم صلب (ΔL)	1- نوع المادة 2- طول الجسم الأصلي 3- فرق درجات الحرارة

ماذا يحدث في الحالات التالية:

- 1- عند إلقاء مسمار ساخن في حوض سباحة يحتوي على ماء بارد (مع التفسير)؟
ج: تنتقل الحرارة من المسمار إلى الماء، لأن متوسط طاقة حركة جزيئات المسمار أكبر من متوسط طاقة حركة جزيئات الماء.
- 2- عند وصول جسيمان متلامسين إلى حالة الاتزان الحراري؟
ج: تتساوى درجة حرارة الجسيمان (تسمى درجة الاتزان) و يتوقف سريان الحرارة بين الجسيمان.
- 3- للسعة الحرارية النوعية للماء عند تسخينه إلى الدرجة 80 C° ؟
ج: لا تتغير، لأنها تتوقف على نوع المادة فقط.
- 4- للسعة الحرارية النوعية للماء عند زيادة كتلة الجسم للضعف؟
ج: لا تتغير، لأنها تتوقف على نوع المادة فقط.
- 5- للسعة الحرارية لجسم عند زيادة الكتلة للضعف؟
ج: تزداد إلى الضعف، لأنها تتوقف على الكتلة و نوع المادة.
- 6- كمية الحرارة اللازمة لتسخين الجسم عند زيادة كتلة الجسم للضعف؟
ج: تزداد إلى الضعف لأن الحرارة تتوقف على كتلة المادة.
- 7- لمعامل التمدد الطولي (الخطي) عند زيادة طول الساق؟
ج: لا يتغير لأنه يتوقف على نوع المادة فقط.
- 8- عند تسخين جزء من قطعة زجاج بمعدل أكبر من جزء آخر مجاور مع التفسير؟
ج: يحدث كسر في الزجاج بسبب اختلاف مقدار التمدد في كل جزء نتيجة اختلاف درجة التسخين.

موسوعة الهيثم في الفيزياء - المراجعة النهائية للصف الحادي عشر - قصير اول - فصل دراسي ثاني

9- لخطوط السكك الحديدية عند تركيبها بدون ترك مسافات بينها؟

الهيثم الليثي

ج: تتمدد في الصيف مما يسبب انثناءها.

10 - لخطوط الهاتف عند تركيبها بفصل الصيف و هي مشدودة؟

الهيثم الليثي

ج: تنقطع في الشتاء بسبب انكماشها.

تأريخ بين كل من ومايلي:

وجه المقارنة	تدرج سيليزي	تدرج كلفني	تدرج فهرنهايت
درجة تجمد الماء	0 C°	273 K°	32 F°
درجة غليان الماء	100 C°	373 K°	212 F°
رمز التدرج	C	K	F
عدد الأجزاء	100 قسم	100 قسم	180 قسم
وجه المقارنة	لتر من الماء المغلي	لترين من الماء المغلي	
الطاقة الكلية للجزيئات	أقل	أكبر	
متوسط طاقة الحركة للجزيء الواحد	متساوي	متساوي	
وجه المقارنة	طاقة وضع الجزيئات	طاقة حركة الجزيئات	
أثر تغيرها	تغير حالة المادة	تغير درجة الحرارة	
وجه المقارنة	الحرارة	درجة الحرارة	
التعريف	سريان الطاقة من جسم له درجة حرارة مرتفعة إلى آخر له درجة حرارة أقل	الكمية الفيزيائية التي يمكن من خلالها تحديد مدى سخونة جسم ما أو برودته عند مقارنته بمقياس معياري	
تتوقف على	طاقة حركة جميع الجزيئات	متوسط طاقة حركة الجزيء	
وحدة القياس الدولية	جول	كلفن	

موسوعة الهيثم في الفيزياء - المراجعة النهائية للصف الحادي عشر - قصير اول - فصل دراسي ثاني

وجه المقارنة	السعة الحرارية	السعة الحرارية النوعية
التعريف	كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة مادة كتلتها m درجة واحدة على تدرج سلسيوس	كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة كيلوجرام واحد من مادة ما درجة حرارية واحدة على تدرج سلسيوس
وحدة القياس	J/K	J/Kg.K
هل تميز المادة	لا تميز	تميز
العلاقة الرياضية بينهم	$C = c m$	
وجه المقارنة	مادة السعة الحرارية النوعية لها صغيرة	مادة السعة الحرارية النوعية لها كبيرة
التغير في درجة حرارتها	سريع	بطئ
مقدار الطاقة المختزنة	صغير	كبير
وجه المقارنة	مادة معامل التمدد الطولي لها أكبر	مادة معامل التمدد الطولي لها أقل
مقدار تمددها عند رفع درجة الحرارة	تتمدد أكثر	تتمدد أقل

• في الشكل المقابل فنجان ودلو ممتلئان بماء يغلي أي الإناعين درجة حرارته أعلى؟



-
- أيهما يحتوي حرارة أعلى؟

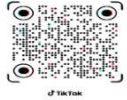
فسر ذلك:

.....

تحويلات هامة :

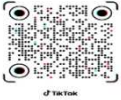
الهيثم الليثي

1000×4.184 $K \text{ cal} \longrightarrow j$ \longleftarrow $(4.184 \times 1000) \div$	$x 4.184$ $\text{cal} \longrightarrow j$ \longleftarrow $4.184 \div$	$x 1000$ $K \text{ cal} \longrightarrow \text{cal}$ \longleftarrow $1000 \div$
--	---	---



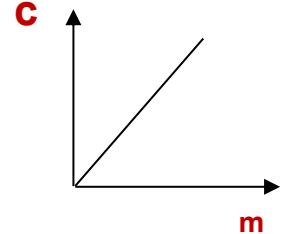
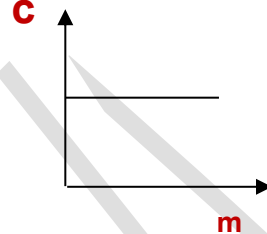
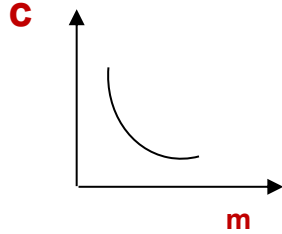
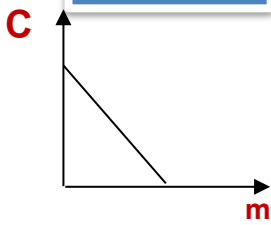
القوانين

الصيغ الرياضية	اسم القانون
$T (^{\circ}\text{F}) = \frac{9}{5} T (^{\circ}\text{C}) + 32$	للتحويل من فهرنهايت الي سيلسيوس
$T (\text{K}) = T (^{\circ}\text{C}) + 273$	للتحويل من كلفن الي سيلسيوس
$\frac{T_C}{100} = \frac{T_K - 273}{100} = \frac{T_F - 32}{180}$	للتحويل من أي تدرج الي آخر
$Q = cm\Delta T$ $Q_i = c m (T_f - T_i)$	لحساب الطاقة الحرارية المكتسبة أو المفقودة
$Q = C \Delta T$ $\Sigma Q_i = 0$ $Q_1 + Q_2 + Q_3 = 0$	مسائل الاتزان الحراري
$C = c m$ $C = \frac{Q}{\Delta T}$	حساب السعة الحرارية
$P = \frac{\text{كمية الحرارة}}{\text{الزمن بالثواني } t}$	لحساب القدرة
$\Delta L = \alpha L_0 \Delta T$ $\Delta L = L - L_0$ $L - L_0 = \alpha L_0 (T_f - T_i)$	لحساب التمدد الطولي

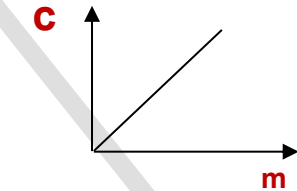
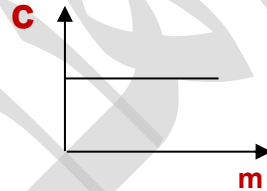
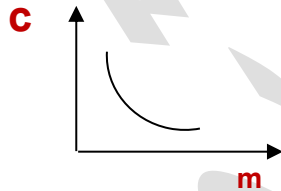
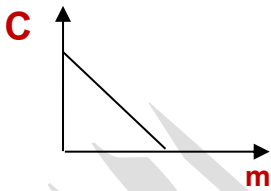


علاقات بيانية هامة:

1- انسب خط بياني يوضح العلاقة بين السعة الحرارية النوعية للمادة وكتلتها هو: **الهيثم الليثي**

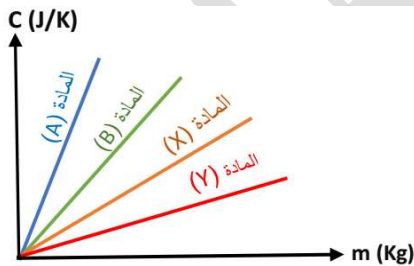


2- انسب خط بياني يوضح العلاقة بين السعة الحرارية النوعية للمادة وكتلتها هو:



3- ميل الخط البياني الممثل لعلاقة السعة الحرارية النوعية للمادة وكتلتها يساوي: **الهيثم الليثي**

الطاقة الحرارية درجة الحرارة السعة الحرارية النوعية فرق درجات الحرارة



4- من خلال الشكل المقابل المادة التي لها أكبر سعة حرارية نوعية هي:

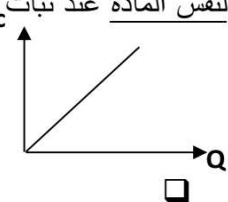
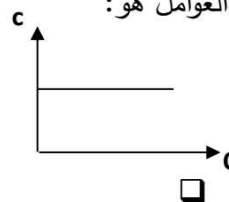
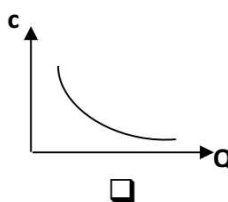
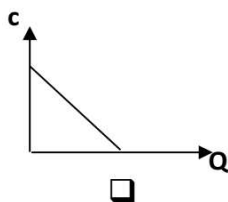
المادة (B)

المادة (A)

المادة (Y)

المادة (X)

5- أنسب علاقة بيانية توضح العلاقة بين الطاقة الحرارية المكتسبة أو المفقودة والسعة الحرارية النوعية لنفس المادة عند ثبات باقي العوامل هو:



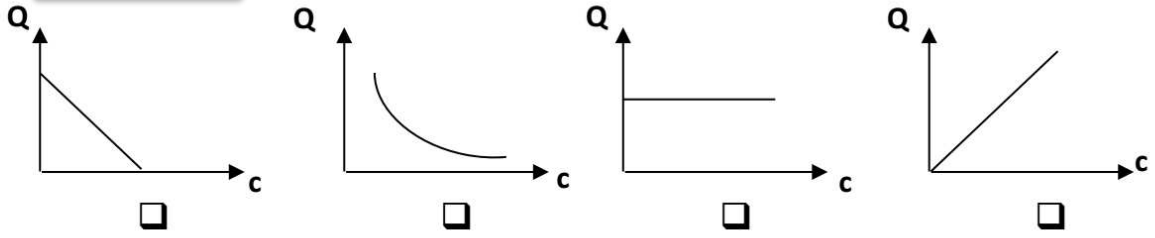
الهيثم الليثي

موسوعة الهيثم في الفيزياء - المراجعة النهائية للصف الحادي عشر - قصير اول - فصل دراسي ثاني

6- أنسب علاقة بيانية توضح العلاقة بين الطاقة الحرارية المكتسبة أو المفقودة والسعة الحرارية النوعية

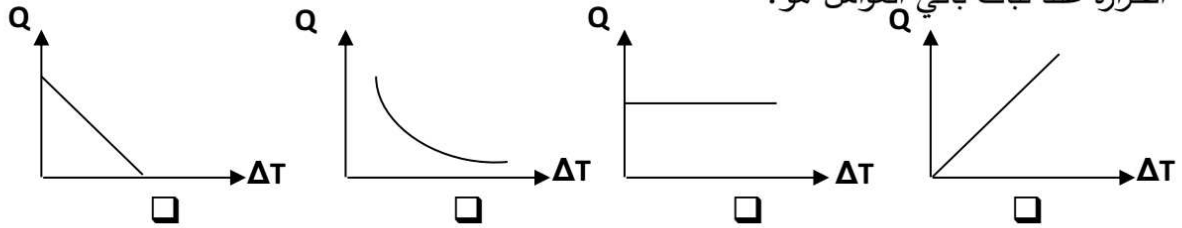
الهيثم الليثي

لعدة مواد مختلفة عند ثبات الكتلة (m) والفرق في درجات الحرارة (ΔT) هو:



7- أنسب علاقة بيانية توضح العلاقة بين الطاقة الحرارية المكتسبة أو المفقودة ومقدار التغير في درجة

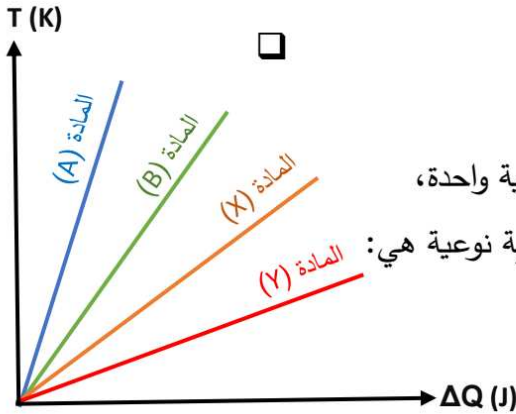
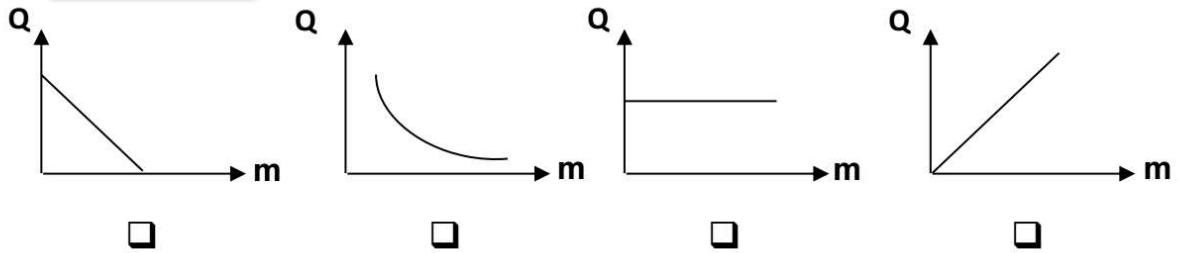
الحرارة عند ثبات باقي العوامل هو:



8- أنسب علاقة بيانية توضح العلاقة بين الطاقة الحرارية المكتسبة أو المفقودة وكتلة المادة عند ثبات

باقي العوامل هو:

الهيثم الليثي



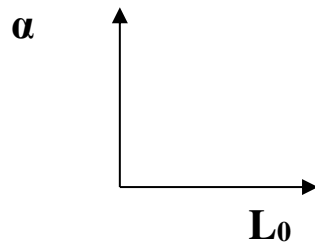
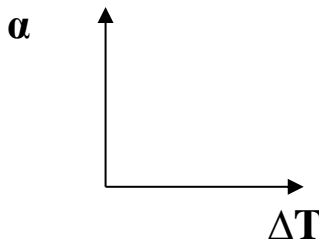
9- عند تسخين عينات متساوية الكتل ومختلفة النوع خلال فترة زمنية واحدة،

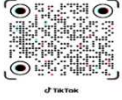
اعتماداً على الشكل المقابل فإن المادة التي لها أكبر سعة حرارية نوعية هي:

- المادة (A) المادة (B)
المادة (X) المادة (Y)

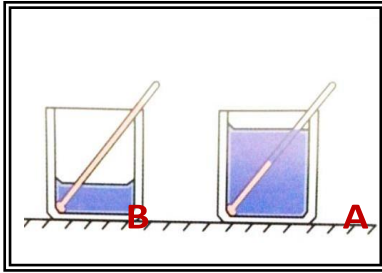
الهيثم الليثي

10 - ارسم العلاقات التالية بما يتناسب مع المعطيات





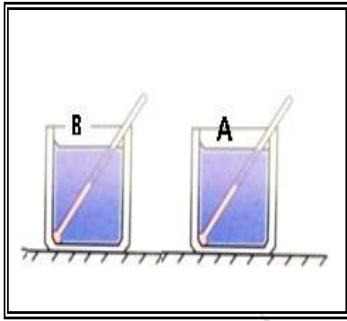
أنشطة هامة :



1- الكوبان A, B في الشكل المقابل بهما كميتان من نفس السائل، ماذا يحدث مع التفسير لدرجة حرارة كلا منهما نفس الحرارة.

الهيثم الليثي

❖ ج- ترتفع درجة حرارة الكوب B أكثر من A لأن كتلتها أقل.

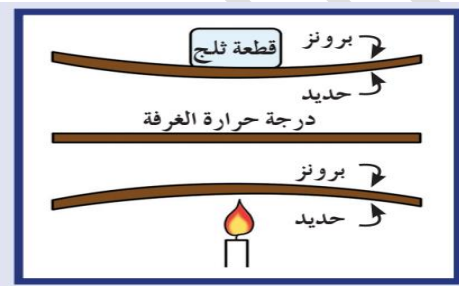


1- الكوبان A, B في الشكل المقابل بهما كميتان متساويتان من نفس السائل، ماذا يحدث مع التفسير لدرجة حرارة كلا منهما عند تسخين الكوب A لفترة زمنية أكبر من B .

❖ ج- ترتفع درجة حرارة الكوب A أكبر من B

❖ لأن الكوب A يكتسب حرارة أكبر من الكوب B

2- الشكل الموضح يمثل مزدوجة معدنية مصنوعة من البرونز و الحديد موضوعة عند درجة حرارة الغرفة،



الهيثم الليثي

ماذا يحدث في الحالات التالية مع التفسير.

س- عند وضع قطعة ثلج فوق المزدوجة

ج- تنحني المزدوجة ناحية البرونز لأن البرونز ينكمش أكثر من

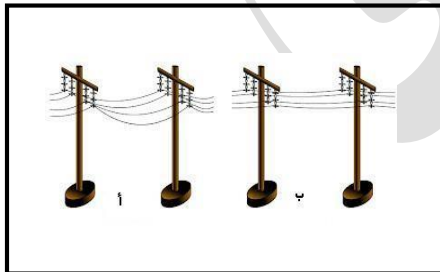
الحديد لأن معامل تمدده الطولي أكبر من الحديد

س- عند تسخين المزدوجة

ج- تنحني المزدوجة ناحية الحديد لأن البرونز ينكمش أكثر من الحديد لأن معامل تمدده الطولي أكبر من

الحديد

الهيثم الليثي

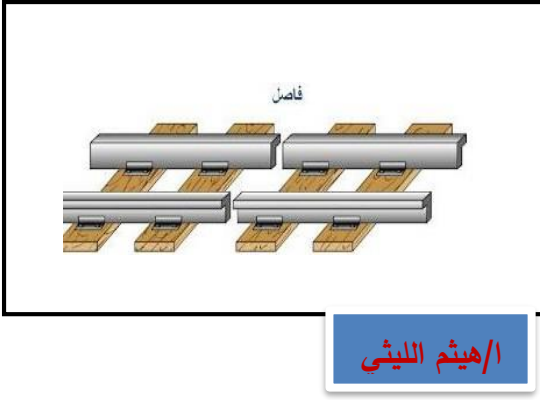


س- في الشكل المقابل يوضح أسلاك الهاتف وهي معلقة خلال أوقات مختلفة من السنة

- تكون أسلاك الهاتف مرتخية كما بالشكل (1) خلال فصل الصيف..... وذلك بسبب.....التمدد.....

س- تكون أسلاك الهاتف مشدودة كما بالشكل (ب) خلال فصل الشتاء.. وذلك بسبب...الانكماش...

موسوعة الهيثم في الفيزياء - المراجعة النهائية للصف الحادي عشر - قصير اول - فصل دراسي ثاني



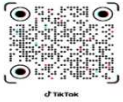
س- الشكل المقابل يوضح خطوط السكك الحديدية، و يلاحظ أن هناك فواصل موضحة بالشكل:

❖ فسر لماذا توضع هذه الفواصل.

ج- ليسمح لها بالتمدد خلال فصل الصيف دون أن تنتهي

❖ لماذا لا توضع خطوط السكك الحديدية وهي ملتصقة ببعض.

ج- لكي لا تنتهي بسبب التمدد



المسائل :

1- حول درجات الحرارة التالية إلى الدرجة الكلفينية (تدرج كلفن) :

ب- 200°F

أ- 27°C

2- أثناء تحضير القهوة ترتفع درجة حرارة 250 gm من الماء من 20°C إلى 100°C علما

بأن السعة الحرارية النوعية للماء 4186 J / Kg.K

احسب الطاقة التي نحتاجها لإجراء هذا التسخين:

الهيثم الليثي

احسب السعة الحرارية :

3- ما هي كمية الطاقة الحرارية التي يجب أن يكتسبها 4.11 gm من النحاس لترتفع درجة حرارته

بمقدار 3.8°C علما أن السعة الحرارية النوعية للنحاس تساوي 390 J / Kg.K

موسوعة الهيثم في الفيزياء - المراجعة النهائية للصف الحادي عشر - قصير اول - فصل دراسي ثاني
 4- تسخن قطعة من النحاس كتلتها gm (2.5) ثم توضع في مسعر حراري يحتوي على gm (65) من الماء ترتفع درجة حرارة الماء من °C (20) إلى °C (22.5) علما أن السعة الحرارية النوعية للماء $C_w = (4186) \text{ J/ Kg.K}$ والسعة الحرارية النوعية للنحاس $C_u = (390) \text{ J/ Kg . K}$

الهيثم الليثي

ا- احسب درجة الحرارة الابتدائية لقطعة النحاس قبل إدخالها المسعر الحراري؟

.....

الهيثم الليثي

ب- احسب كمية الحرارة التي اكتسبتها الماء؟

.....

5- ما هي كمية الحرارة التي نحتاجها لرفع درجة حرارة 1 kg من الماء بمقدار °C (15) إذا اكتسب الماء هذه الطاقة بواسطة ملف تسخين قدرته w (1000) . ما الوقت اللازم لرفع درجة حرارة الماء بمقدار °C (15) علما أن السعة الحرارية النوعية للماء تساوي $(4180) \text{ J/ Kg.K}$

الهيثم الليثي

.....

<u>أهم التحويلات :</u>	
$x 10^{-6}$	$x 10^3$
$\text{cm}^3 \longrightarrow \text{m}^3$	$\text{Km} \longrightarrow \text{m}$
$x 10^{-9}$	$x 10^{-2}$
$\text{mm}^3 \longrightarrow \text{m}^3$	$\text{cm} \longrightarrow \text{m}$
$x 10^{-3}$	$x 10^{-3}$
$\text{L (لتر)} \longrightarrow \text{m}^3$	$\text{mm} \longrightarrow \text{m}$

موسوعة الهيثم في الفيزياء - المراجعة النهائية للصف الحادي عشر - قصير اول - فصل دراسي ثاني
6- يصنع السخان الكهربائي بواسطة قضيب من نحاس طوله m (5) احسب طول هذا القضيب عندما
ترتفع درجة حرارته $^{\circ}C$ (5) علما بأن معامل التمدد الطولي للنحاس $^{-1} (C) (17 \times 10^{-6})$.

الهيثم الليثي

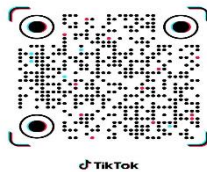
قيم هل النتيجة مقبولة؟

7- ساق نحاسي طوله عند درجة $^{\circ}C$ (20) يساوي m (3) احسب تغير الطول عندما ترتفع درجة
حرارته إلى $^{\circ}C$ (40) علما أن معامل التمدد الطولي لهذا الساق يساوي $(c^{-1}) (17 \times 10^{-6})$

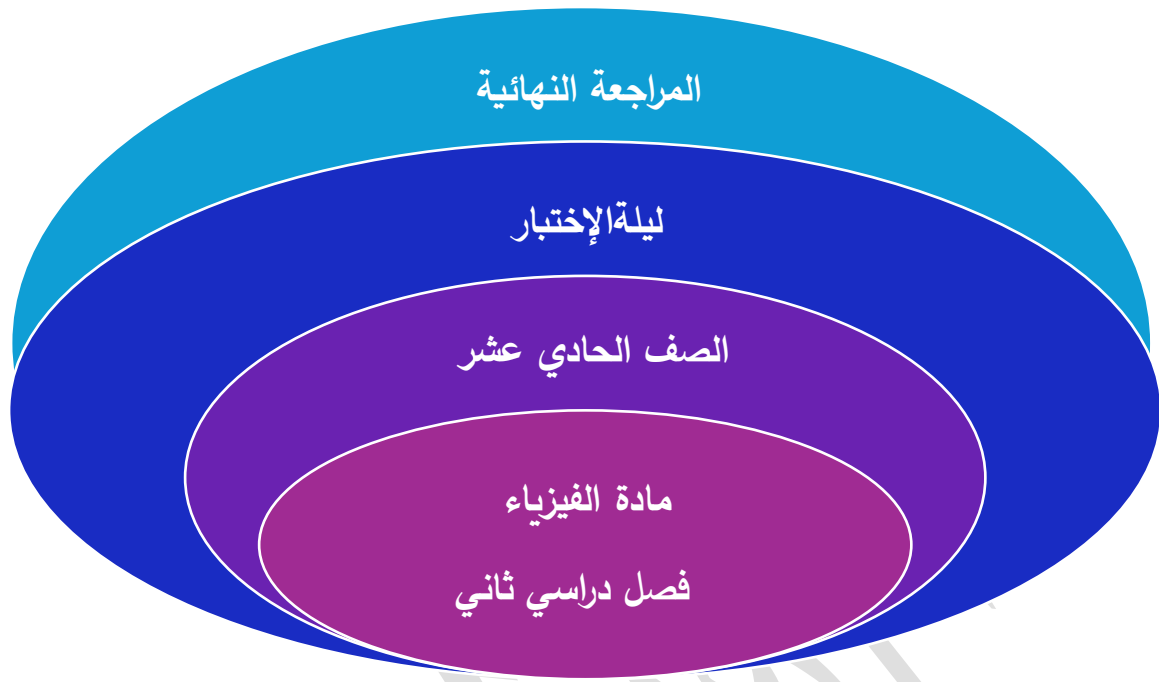
الهيثم الليثي

8- تتكون سكة حديد من قضبان فولاذية طول كل واحد منها m (12.2) يتمدد كل قضيب بمقدار
 mm (2.379) عندما ترتفع درجة حرارة الفولاذ بمقدار $^{\circ}C$ (15) احسب معامل التمدد الطولي للفولاذ

الهيثم الليثي



انتهت المراجعة مع تمنياتنا بدوام التوفيق والنجاح



مراجعة نهاية الفصل الدراسي الثاني
صف حادي عشر - علمي - فيزياء

اعداد/هيثم الليثي
نسخة ٢٠٢٥

